Cuadro comparativo.

|  |  |
| --- | --- |
| Orgánicos | Inorgánicos |
| * Esta formado principalmente por: C, H, O, N.
* Entre los compuestos orgánicos prevalece el enlace covalente.
* Generalmente son insolubles en agua debido a su baja polaridad
* Reaccionan entre si lentamente debido al enlace covalente
* Sus moléculas no conducen a la electricidad.
 | * Esta constituido por átomo de cualquier elemento.
* Resisten a la acción del calor.
* Prevalece el enlace iónico.
* Son buenos conductores del calor y electricidad.
* Son estables a las condiciones de temperaturas altas.
* Tienen bajo peso molecular
* Poseen reacciones instantáneas.
 |